

Air dan air limbah – Bagian 42 : Cara uji kadar mangan (Mn) dengan Spektrofotometer Serapan Atom (SSA) secara tungku karbon



© BSN 2005

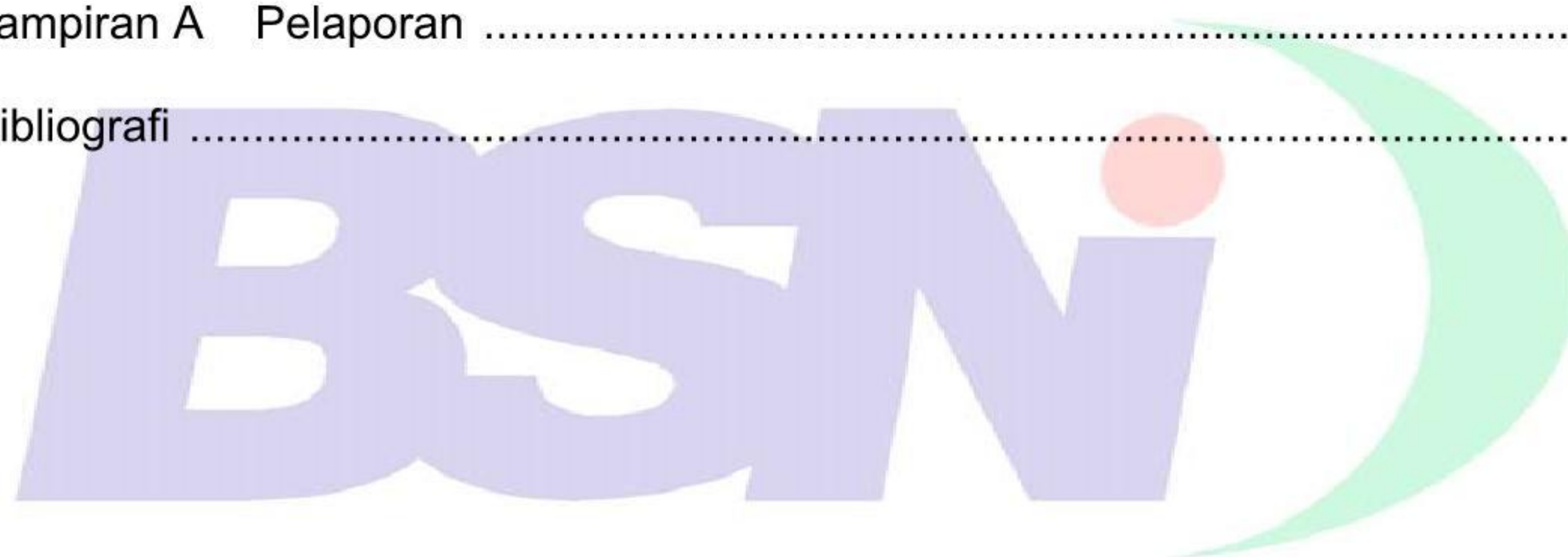
Hak cipta dilindungi undang-undang. Dilarang menyalin atau menggandakan sebagian atau seluruh isi dokumen ini dengan cara dan dalam bentuk apapun dan dilarang mendistribusikan dokumen ini baik secara elektronik maupun tercetak tanpa izin tertulis dari BSN

BSN
Gd. Manggala Wanabakti
Blok IV, Lt. 3,4,7,10.
Telp. +6221-5747043
Fax. +6221-5747045
Email: dokinfo@bsn.go.id
www.bsn.go.id

Diterbitkan di Jakarta

Daftar isi

Daftar isi	i
Prakata	ii
1 Ruang lingkup	1
2 Acuan normatif	1
3 Istilah dan definisi	1
4 Cara uji	2
5 Jaminan mutu dan pengendalian mutu	4
6 Rekomendasi	4
Lampiran A Pelaporan	5
Bibliografi	6



Prakata

SNI ini merupakan hasil kaji ulang dari SNI 06-2499-1991, *Metode pengujian kadar mangan dalam air dengan alat tungku karbon spektrofotometer serapan atom*. SNI ini menggunakan referensi dari metode standar internasional yaitu *Japan International Standard (JIS)*. SNI ini telah melalui uji coba di laboratorium pengujian dalam rangka validasi dan verifikasi metode serta dikonsensuskan oleh Subpanitia Teknis *Kualitas Air* dari Panitia Teknis 207S, Panitia Teknis *Sistem Manajemen Lingkungan* dengan para pihak terkait.

Standar ini telah disepakati dan disetujui dalam rapat konsensus dengan peserta rapat yang mewakili produsen, konsumen, ilmuwan, instansi teknis, pemerintah terkait dari pusat maupun daerah pada tanggal 3 – 4 November 2004 di Depok.

Dengan ditetapkannya SNI 06-6989.42-2005 ini, maka penerapan SNI 06-2499-1991 dinyatakan tidak berlaku lagi. Pemakai SNI agar dapat meneliti validasi SNI yang terkait dengan metode ini, sehingga dapat selalu menggunakan SNI edisi terakhir.



**Air dan air limbah – Bagian 42 : Cara uji kadar mangan (Mn)
dengan Spektrofotometer Serapan Atom (SSA)
secara tungku karbon**

1 Ruang lingkup

Cara uji ini digunakan untuk menentukan kadar mangan dalam air dan air limbah dengan menggunakan spektrofotometer serapan atom (SSA) secara tungku karbon pada kisaran kadar 1,0 µg/L sampai dengan 30,0 µg/L pada panjang gelombang 279,5 nm.

2 Acuan normatif

JIS K.0102.56.2002, *Environmental Technology*.

3 Istilah dan definisi

3.1

mangan terlarut

mangan dalam air yang dapat lolos melalui saringan membran berpori 0,45 µm

3.2

mangan total

banyaknya mangan yang terlarut dan tersuspensi dalam air

3.3

kurva kalibrasi

grafik yang menyatakan hubungan kadar larutan baku dengan hasil pembacaan serapan yang merupakan garis lurus

3.4

larutan induk mangan

larutan yang mempunyai kadar mangan 100 mg/L, yang digunakan untuk membuat larutan baku dengan kadar yang lebih rendah

3.5

larutan baku mangan

larutan induk mangan yang diencerkan dengan larutan pengencer sampai kadar tertentu

3.6

larutan kerja mangan

Larutan baku mangan yang diencerkan, digunakan untuk membuat kurva kalibrasi

3.7

larutan blanko

air suling yang diasamkan atau diperlakukan sama dengan contoh uji

3.8

larutan pengencer

larutan yang digunakan untuk membuat larutan baku dan larutan kerja dengan cara menambahkan asam nitrat pekat 1,5 mL ke dalam setiap 1 L air suling

3.9

tungku karbon

peralatan atomisasi pada alat spektrofotometer serapan atom yang menggunakan arus listrik sebagai sumber panasnya

4 Cara uji

4.1 Prinsip

Contoh uji air dan air limbah ditambahkan asam nitrat kemudian dilanjutkan dengan pemanasan yang bertujuan untuk melarutkan analit mangan dan menghilangkan zat-zat pengganggu, selanjutnya diukur serapannya dengan SSA tungku karbon dengan gas argon sebagai gas pembawa.

4.2 Bahan

- a) larutan induk mangan 100 mg/L;
- b) asam nitrat (HNO_3) pekat;
- c) air bebas logam; dan
- d) gas argon.

4.3 Peralatan

- a) Spektrofotometer Serapan Atom (SSA) tungku karbon;
- b) alat pemanas;
- c) labu ukur 50 mL; 100 mL dan 1000 mL;
- d) gelas piala 100 mL;
- e) pipet volumetrik 5 mL; 10 mL; 20 mL; dan 25 mL;
- f) kaca arloji berdiameter 5 cm;
- g) gelas ukur 100 mL;
- h) pipet ukur 10 mL;
- i) alat penyaring dengan ukuran pori 0,45 μm dilengkapi dengan *filter holder* dan pompa; dan
- j) kertas saring.

4.4 Pengawetan contoh uji

Bila contoh uji tidak dapat segera dianalisis, maka contoh uji diawetkan dengan menambahkan HNO_3 pekat sampai pH kurang dari 2 dengan waktu penyimpanan maksimal 6 bulan.

CATATAN Bila Mn terlarut yang akan dianalisis, maka penambahan asam nitrat dilakukan setelah penyaringan.

4.5 Persiapan pengujian

4.5.1 Persiapan contoh uji

- a) homogenkan contoh uji, masukkan 50 mL contoh uji ke dalam gelas piala 100 mL;
- b) tambahkan 5 mL HNO_3 pekat dan panaskan perlahan-lahan sampai sisa volumenya 15 mL sampai dengan 20 mL;
- c) tambahkan lagi 5 mL HNO_3 pekat, kemudian tutup gelas piala dengan kaca arloji dan panaskan lagi;

- d) lanjutkan penambahan asam dan pemanasan sampai semua logam larut, yang terlihat dari warna endapan dalam contoh uji menjadi agak putih atau contoh uji menjadi jernih;
- e) tambah lagi 2 mL HNO₃ pekat dan panaskan kira-kira 10 menit;
- f) bilas kaca arloji dan masukkan air bilasannya ke dalam gelas piala;
- g) pindahkan contoh uji masing-masing ke dalam labu ukur 50 mL dan tambahkan air suling sampai tepat pada tanda tera;
- h) contoh uji siap diukur.

4.5.2 Pembuatan larutan baku mangan 10 mg/L

- a) pipet 10 mL larutan induk mangan 100 mg/L dan masukkan ke dalam labu ukur 100 mL;
- b) tepatkan dengan larutan pengencer sampai tanda tera.

4.5.3 Pembuatan larutan baku logam mangan 1 mg/L

- a) pipet 10 mL larutan baku mangan 10 mg/L masukkan ke dalam labu ukur 100 mL;
- b) tambahkan larutan pengencer hingga tanda tera dan dihomogenkan.

4.5.4 Pembuatan larutan baku mangan 0,1 mg/L

- a) pipet 10 mL larutan baku mangan 1 mg/L masukkan ke dalam labu ukur 100 mL;
- b) tambahkan larutan pengencer hingga tanda tera dan dihomogenkan.

4.5.5 Pembuatan larutan kerja mangan

- a) pipet 0 mL, 5 mL, 10 mL; 20 mL; dan 25 mL larutan baku logam mangan 0,1 mg/L dan masukkan masing-masing ke dalam labu ukur 100 mL;
- b) tambahkan larutan pengencer sampai tepat tanda tera kemudian dihomogenkan sehingga diperoleh kadar nikel 0,0 µg/L; 5,0 µg/L; 10,0 µg/L; 20,0 µg/L dan 25,0 µg/L.

4.6 Prosedur dan pembuatan kurva kalibrasi

4.6.1 Pembuatan kurva kalibrasi

- a) atur alat SSA dan optimasikan sesuai dengan petunjuk penggunaan alat untuk pengukuran mangan;
- b) suntikkan larutan kerja ke dalam tungku karbon dan panaskan tungku karbon, kemudian catat serapannya. Ulangi hal yang sama untuk larutan kerja lainnya;
- c) buat kurva kalibrasi dari data b) di atas, dan atau tentukan persamaan garis lurusnya.

4.6.2 Cara uji

- a) suntikkan contoh uji ke dalam tungku karbon alat SSA dan panaskan tungku karbon;
- b) catat serapannya.

4.7 Perhitungan

$$\text{kadar mangan } (\mu\text{g/l}) = C \times fp$$

dengan pengertian :

C adalah kadar yang didapat dari hasil pengukuran (µg/l);

fp adalah faktor pengenceran.

5 Jaminan mutu dan pengendalian mutu

5.1 Jaminan mutu

- a) Gunakan bahan kimia *pro analysis* (p.a).
- b) Gunakan alat gelas bebas kontaminan.
- c) Gunakan alat ukur yang terkalibrasi.
- d) Dikerjakan oleh analis yang kompeten.
- e) Lakukan analisis dalam jangka waktu yang tidak melampaui waktu penyimpanan maksimum.

5.2 Pengendalian mutu

- a) Koefisien korelasi (r) lebih besar atau sama dengan 0,95 dengan intersepsi lebih kecil atau sama dengan batas deteksi.
- b) Lakukan analisis blanko untuk kontrol kontaminasi.
- c) Lakukan analisis duplo untuk kontrol ketelitian analisis.
- d) Jika perbedaan persen relatif hasil pengukuran lebih besar atau sama dengan 10% maka dilakukan pengukuran ketiga.

6 Rekomendasi

Kontrol akurasi

- a) Analisis CRM
Lakukan analisis *Certified Reference Material* (CRM) untuk kontrol akurasi.
- b) Analisis *blind sample*.
- c) Kisaran persen temu balik adalah 85% sampai dengan 115% atau sesuai dengan kriteria dalam sertifikat CRM.
- d) Untuk kontrol gangguan matrik lakukan analisis spike matrik. Kisaran persen temu balik adalah 85% sampai dengan 115%.
- e) Buat *control chart* untuk akurasi analisis.

Lampiran A
(normatif)
Pelaporan

Catat pada buku kerja hal-hal sebagai berikut:

- 1) Parameter yang dianalisis.
- 2) Nama analis.
- 3) Tanggal analisis.
- 4) Rekaman hasil pengukuran duplo, triplo dan seterusnya.
- 5) Rekaman kurva kalibrasi.
- 6) Nomor contoh uji.
- 7) Tanggal penerimaan contoh uji.
- 8) Batas deteksi.
- 9) Rekaman hasil perhitungan.
- 10) Hasil pengukuran persen spike matrik dan CRM atau *blind sample* (bila dilakukan).
- 11) Kadar analit contoh uji.

Bibliografi

L. S. Clesceri, A.E. Greenberg, A.D. Eaton, *Standard Methods for the Examination of Water and Wastewater*, 20 th Edition (1998), 3113A and 3113B, APHA, AWWA and WEF, Washington.







BADAN STANDARDISASI NASIONAL - BSN
Gedung Manggala Wanabakti Blok IV Lt. 3-4
Jl. Jend. Gatot Subroto, Senayan Jakarta 10270
Telp: 021- 574 7043; Faks: 021- 5747045; e-mail : bsn@bsn.go.id